PRODUCTION OF TRIETHYLENE DIAMINE COMPOUNDS AND PIPERAZINE COMPOUNDS

Publication number: JP5017460
Publication date: 1993-01-26

Inventor: OGAWA

OGAWA TSUKASA; MIZUI NORIMASA;

TATE SHINOBU; KUMOI SADAKATSU

Applicant: TOSOH CORP

Classification:

- international: B01J29/06; B01J37/10; C07B43/00;

C07B61/00; C07D295/02; C07D487/18; C07B61/00; B01J29/00; B01J37/00; C07B43/00; C07B61/00; C07D295/00; C07D487/00; C07B61/00; (IPC1-7): B01J29/06; B01J37/10; C07B43/00; C07B61/00; C07D295/02; C07D487/18

- European:

Application number: JP19910187080 19910702 Priority number(s): JP19910187080 19910702

Report a data error here

Abstract of JP5017460

PURPOSE:To produce the subject compounds by an one step reaction in good yields by treating an amine compound in the presence of a crystalline aluminosilicate catalyst calcined under a steam atmosphere. CONSTITUTION:An amine compound having a group of the formula (R<1>-R<4> are H, 1-3C alkyl) is treated at 250-450 deg.C in the presence of a crystalline aluminosilicate catalyst which has been calcined at 500-950 deg.C under a steam atmosphere for 1 hr or longer and which has a silica/alumina molar ratio of >=12/1, preferably (40-5000)/1 to produce the objective compound. The compound having the group of the formula includes N-(2-aminoethyl) piperazine. Since the catalyst has its catalytic activity for a long time and can be repeatedly used by applying regeneration treatments to the catalyst, the production cost of the objective compound can be lowered.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本図特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出線公開番号

特開平5-17460

(43)公開日 平成6年(1933)1月26日

(51) Int.CL ⁵ 識別 記号		庁内整理番号	FI		技術表示箇所			
C 0 7 D 295/02	A	6701-4C						
B01J 29/06	X	6750-4G						
37/10	X	8\$16-4G						
C 0 7 B 43/00		7419-4H						
C 0 7 D 487/18		7019-4C						
			審查請求	來當朱	清求項の数1(全 5 頁) 最終質に続く			
(21)出版番号	特級平3-187080		(71)出廢人		000003300			
					東ソー株式会社			
(22) 出籍日	平成3年(1991)7月2日				山口県新南陽市開成町4560番地			
			(72) 癸	明者	小川 司			
					山口県新南陽市宮の前2丁目3番35号			
			(72) 🕸	劉者	水井 規雅			
					山口県徳山市大学上村564番地			
			(72) 🕺	明者	第 卷			
					山口県下松市大学末武上1018-1番地			
			(72)勇	網書	篓井 貞勝			
					由口県光市虹ケ丘6丁目11番28号			
			1					

(54) 【発明の名称】 トリエチレンジアミン類及びピペラジン類の製造法

(57) [要約]

【目的】トリエチレンジアミン類及びピペラジン類を高 収率に製造する方法を提供する。

【構成】水蒸気雰囲気下500℃~950℃の温度にて 焼成処理されたアルミナに対するシリカのモル比12以 上の結晶性アルミノシリケートから成る触媒と分子内に 一般式(1)

(12)

『式中、R!~R・はそれぞれ水業原子あるいは炭素数 1~3のアルキル基を示す。]で表される基を有するア ミン化合物を接触させ、反応を行うことにより、トリエ チレンジアミン類及びピペラジン類を高収率で得ること ができる。

7

【特許請求の範囲】

【謝求項1】分子内に一般式(1)

[[[38]]

[式中、R1~R1はそれぞれ水素原子あるいは炭素数 ミン化合物を、水蒸気券囲気下500℃~950℃の温 度にて焼成処理された。アルミナに対するシリカのモル 比12以上の結晶性アルミノシリケートから成る触媒と 接触させ反応を行うことを特徴とするトリエチレンジア ミン類及びピペラジン類の製造法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、トリエチレンジアミン 類及びピペラジン類を高収率に製造するための触媒の改 良技術に関する。

[0 0 0 2]

【従来の技術】アミン化合物を環化することにより、ト リエチレンジアミンを製造することのできる触媒とし て、ゼオライトが公知である。例えば、A型ゼオライト を触媒として用い、N- (2-アミノエチル) ピペラジ ンを原料とする製造法(特開昭50-58096号公 報), 少なくとも、アルミナに対するシリカのモル比2 OQL上の組成比から成る高シリカゼオライトを触媒とし て用い、N-(2-アミノエチル) ピペラジン、N-(2-ヒドロキシエチル) ピベラジンを原料とする製造 30 法 (特別昭60-260574号公報)、アルミナに対 するシリカのモル比が12以上の結晶性アルミノシリケ 一トを触媒として用い、モノエタノールアミンやエチレ ンジアミン等のエチレンアミン類を原料とする製造法 (特開路62-228079号公報、特開昭63-12 2654号公報)、ペンタシル型ゼオライトを触媒とし て用い、ピペラジン、エチレンジアミン、ジエチレント リアミン、2-アミノエタノールを原料とする製造法 (特願平1-132587号公報,特開平1-1438 64号公報)が開示されている。

【0003】これらの既知文献に紀載されているゼオラ イトは、通常空気雰囲気下600℃以下の温度で焼成処 理されたものが触媒として使用されている。これらの触 媒系で簡料アミン化合物を真転化率に反応させた場合、 窒ましくない分解反応、縮合反応等の副反応のためトリ エチレンジアミン、及びピペラジンの選択率が低下する という欠点を有している。特別昭50-58096号公 報では、N-(2-アミノエチル)ピペラジン転化率8 0%のときトリエチレンジアミン選択率55%、転化率 84%のとき選択率45%と低下している。即ち、原料 が

転化率が高くなるとともに、目的物の選択率が更なる低 下傾向を示している。特開昭60-260574号公報 では、N- (2-ヒドロキシエチル) ピベラジン転化率 21%のときトリエチレンジアミン選択率75%、ピベ ラジン選択率17%、転化率72%のときトリエチレン ジアミン選択率70%、ピペラジン選択率16%と顕著 な低下はないが、反応温度が極めて高く、触媒活性が著 しく低い。N-(2-アミノエチル) ピペラジン原料の 場合はトリエチレンジアミン選択率が50%以下と低 1~3のアルキル基を示す。] で表される基を有するア 10 い。特開昭63-122654号公報では、モノエタノ ールアミン転化率86%のときトリエチレンジアミン選 根率79%、転化率100%のとき選択率53%まで低 下する。特別平1-143864号公報では、ジエチレ ントリアミン転化率?7%のときトリエチレンジアミン 選択率35%、ピペラシン選択率32%、転化率99% のときトリエチレンジアミン選択率37%、ビベラジン 選択率24%とピペラジンの選択率が低下している。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】 上紀のようにトリエチ 20 レンジアミンの製造に用いられる触媒は、通常空気雰囲 気下600℃以下の温度で焼成処理された結晶性アルミ ノシリケートであって、これらの一般的な焼成条件で処 理された触媒をトリエチレンジアミンやビベラジンの製 造触媒として供した場合、以下のような問題点を有す る。①原料転化率を高くすると、トリエチレンジアミ ン、ピペラジンの選択率が低下傾向にある。原料転化率 を高くしても、トリエチレンジアミン、ピペラジンの選 択率が低下しない系においては、目的とするトリエチレ ンジアミン選択率の絶対値が低い。②原料転化率を90 光以上にし、原料を回収しないプロセスを考えた場合、 上記触媒系では、トリエチレンジアミン、ピペラジンの 選択率が各れも満足するに足る十分な値が達成されてい ない。このようなことから、高活性で、尚且つ、高転化 率においてもトリエチレンジアミン、ピペラジンを高選 択的に製造しうる触媒が切望されている。

100051

【課題を解決するための手段】本発明者らは、トリエデ レンジアミン類及びピペラジン類の製造法を鋭意検討し た結果、該反応において、水蒸気雰囲気下500℃~9 40 50℃の温度にて焼成処理された結晶性アルミノシリケ トが触媒として高活性であり、尚且つ、高転化率にお いてもトリエチレンジアミン類及びピペラジン類を高選 択的に製造しうるという新規な事実を見出だし、本発明 を完成するに至った。

【0006】即ち本発明は、水蒸気雰囲気下500℃~ 950℃の温度にて焼成処理された結晶性アルミノシリ ケートを触媒とし、分子内に一般式(1)

[0007]

[(2]



[式中、R!~R!はそれぞれ水素原子あるいは炭素数 1~3のアルキル基を示す。」で表される基を有するア ミン化合物を原料として、トリエチレンジアミン類及び ピペラジン類の製造法を提供するものである。

【0008】以下に、本発明を更に詳しく説明する。

[0009] 本発明の方法において触媒として用いる結一10 **基性アルミノシリケートは、アルミナに対するシリカの** モル比12以上、好ましくは40~5000のものであ る。ここで、アルミナに対するシリカのモル比が12末 満のものであると、トリエチレンジアミン類の選択率が 低下し好ましくない。また、アルミナに対するシリカの モル比が5000以上であると、触媒活性がかなり低下 するため実用的でない。

【0010】本発明の方法における結晶性アルミノシリ ケートは、アルミナに対するシリカのモル比が上述の範 囲内であれば良く特に制度はないが、酸素10員環の主 20 空洞を有するものが好ましい。このような結晶性アルミ ノシリケートの具体例としては、米国特許第3,70 2.886号に記載されている25M-5、米国特許第 1,334,243号に記載されている2SM-8.米 園特許第3、709、979号に記載されているZSM -11、米国特許第3,832,449号に記載されて いるZSM-12、米国特許第4,001,346号に 記載されているZSM-21等がある。

【0011】本発明の方法においては、水熱合成により 結晶性アルミノシリケートを生成する際に、有機結晶化 30 剤の存在下、非存在下のいずれで水熱合成しても良い。

【0012】本発明の方法においては、結晶性アルミノ シリケートは、日型に擬定されず。水素イオンの一部も しくは全部が他の陽イオン、例えばリチウムイオン、ナ トリウムイオン、カリウムイオン、セシウムイオン、マ グネシウムイオン、カルシウムイオン、ランタンイオン 等で交換されたものでも一向に差支えない。

[0013] 本発明の方法においては、結晶性アルミノ シリケートは、水蒸気雰囲気下焼成処理を縮した後に触 媒として使用される。空気雰囲気下での焼成のみでは、 目的とするトリエチレンジアミン類、ビベラジン類の選 択性が低く、さらに原料アミン化合物を高転化率に反応 させた場合、望ましくない分解反応、縮合反応等の關反 **応のためトリエチレンジアミン類、ピペラジン類の選択** 性が低下する。

【0014】本発明の方法においては、水蒸気券囲気下 での焼成処理は、粉末、成型品のいずれで行っても良 い。また、固定床流通式反応装置の場合は、反応装置に 軸媒を充地した後、前処理として水薬気雰囲気下焼成処 理を行っても良い。窒素含有有機化合物のような有機結 50 ル比は0.01~1とすべきである。モル比0.01以

晶化剤の存在下にて水熱合成された結晶性アルミノシリ ケートの場合は、空気雰囲気下で焼成することによりH 型とした後、さらに水蒸気雰囲気下焼成処理するか、若 しくは直接水蒸気雰囲気下焼成処理しても良い。焼成条 件は結晶性アルミノシリケートの種類、アルミナに対す るシリカのモル比、用いる原料等により異なるが、通 常、500~950℃、好ましくは550~800℃の 温度で、1時間以上、好ましくは3時間以上水蒸気雰囲 気下焼成処理すれば良い。焼成温度が500℃未満であ ると、目的物であるトリエチレンジアミン類、ピペラジ ン類の選択率が低下する。また、焼成温度が950℃以 上であると、結晶性アルミノシリケートの結晶性が低下 し、比表面積が小さくなり、触媒活性が低下する。ま た、目的物であるトリエチレンジアミン類、ビベラジン 類の選択率も低下する。水蒸気分圧は、通常50~76 0mmHg、好ましくほ100~760mmHgの範囲 で選定すれば良い。

[0015] 本発明の方法においては、触媒の形状に制 限はなく、反応形式に応じて粉末のまま、あるいは成型 して用いられる。例えば、整濁床では粉末、颗粒状で用 いられ、固定床ではタブレット状、ビーズ状、棒柱状に 成型して用いられる。

[0016] 触媒の成型方法としては、例えば押し出し 成型法、打錠成型法、顆粒成型法等があり、成型する際 にはシリカ、アルミナ、シリカーアルミナ、粘土等を粘 結剤として加えても良い。

【0017】本発明の方法に用いる原料化合物は、分子 内に前紀一般式(1)で表される基を有するアミン化合 物であればよく、様々なものがあげられる。例えばモノ エタノールアミン、ジエタノールアミン、イソプロパノ ールアミン、ジイソプロバノールアミン、Nー〈2ーデ ミノエチル) エタノールアミン、Nー(2ーヒドロキシ エチル) ピペラジン、N, N ~-ピス (2-ヒドロキシ エチル) ピペラジン、N- (2-アミノエチル) ピペラ ジン、N, N ^ - ビス(2 - アミノエチル)ピペラジ ン。ピペラジン、エチレンジアミン、ジエチレントリア ミンあるいはトリエチレンテトラミン等である。

【0018】本発明の方法においては、反応は気相で行 っても被相で行っても良い。

- 【0019】本発明の方法においては、反応は懸濁床に よる回分、半回分、連続式でも、また固定床流通式でも 実施できるが、工業的には、固定床流通式が操作、装 置、経済性の面から有利である。

[0020] 本発明の方法においては、希釈剤として窒 素ガス、水素ガス、アンモニアガス、水蒸気、炭化水素 等の不活性ガス、あるいは水や不活性な炭化水素等の不 活性溶媒を用いて、原料であるアミン化合物を希釈し、 反応を進行させることができる。これらの希釈剤は任意 の量で使用できるが、通常はアミン化合物/希釈剤のモ

下ではトリエチレンジアミン類、ピペラジン類の生産性 が低く実用的ではない。また、モル比1以上ではトリエ チレンジアミン盤、ビベラジン類への選択性が低下す

【0021】アミン化合物の反応は、アミン化合物を上 述の結晶性アルミノシリケートから成る触媒と接触させ ることにより進行し、この際の反応温度、空間速度等の 条件は結晶性アルミノシリケートの種類、アミン化合物 の種類により異なり、一義的に決められないが、通常は 0~10000h r ** ! の範囲で選定すればよい。

【0022】本発明の方法においては、通常大気圧下で 反応を行えばよいが、加圧下、減圧下で行うこともでき

[0023] 本発明の方法で用いる触媒は、反応に供す ることにより活性低下を招いたとしても、適宜、再生の ための焼成操作を行うことにより、高活性の触媒として 繰り返し使用することができる。

[0024]

物を照料として用いることができ、しかも中間体を経る ことなく一段の反応で目的とするトリエチレンジアミン 額、ビベラジン類を高収率で製造することができる。さ ちに、原料アミン化合物を高転化率に反応させた場合で も、嘉選択的、高収率に目的物を製造できるため原料を 囲収しりサイクルする必要がない。かつ、触媒活性が長 時間維持され、そのうえ再生処理を施すことにより何回 でも触媒として利用しうるので、製造コストが低く。エ 業上著しく有利な方法である。

[0025]

【実施例】以下、本発明を具体的に実施例にて説明する が本発明はこれら実施例にのみ特に限定されるものでは 20 Va.

[0026] 触媒製造例1

粉末25M-5型セオライト(東ソー(株)製860N HA、シリカノアルミナモル比72)を、打錠成型した 後、水蒸気雰囲気下550℃。4時間焼成し、H型ZS M-5(1)を得た。

[0027] 触媒製造例2、3

触媒製造例1において、焼成温度を600、700℃に 変えて日型2SM-5(2)、(3)を得た。

[0028] 触媒製造例4

粉末25M-5型ゼオライト (東ソー (株) 製860N HA、シリカノアルミナモル比72)を、打錠成型した 後、空気雰囲気下550℃、4時間焼成し、H型ZSM -5(4)を得た。

[0029] 実施例1

間定床流涌式反応管に、触媒製造例1で得られた日型2 反応温度250~450℃、空間速度(GHSV)10 10 SM-5(1)を充填し、温度を340℃に維持しなが ら、N- (2-アミノエチル) ピペラジンと水との場合 物 (N一 (2 - アミノエチル) ピペラジン/水 (モル 比) = 5/95) をGHSV1000br~ 1 にて供給 した。反応液をガスクロマトグラフィーで分析した結 果、原料の転化率90、9%、トリエチレンジアミンの 選択率60、1%、ピペラジンの選択率27、4%であ った。

[0030] 実施例2

反応温度を355℃に変えた以外、実施例1と同様な操 【発明の効果】本発明の方法によれば様々なアミン化合 20 作で反応を実施した。その結果、原料の転化率98.7 %、トリエチレンジアミンの選択率61、3%、ビペラ ジンの選択率21.0%であった。

[0031] 実施例3~6

触媒として、H型ZSM-5(2)。(3)を用い、反 応温度を表1のように変えた以外、実施例1と同様な操 作で反応を実施した。その結果を表1に示した。

【0032】実施例7~9

節料アミンとして、トリエチレンテトラミン、N--(2 ーアミノエチル) エタノールアミン、Nー(2ービドロ 30 キシエチル) ピペラジンを用い、反応温度を表1のよう に変えた以外、実施例1と同様な操作で反応を実施し た。その結果を表1に示した。

[0033] 比較例1.2

触媒として、日型スSM-5(4)を用い、反応温度を 表1のように変えた以外、実施例1と同様な操作で反応 を実施した。その結果を表1に示した。

[0034]

[0035]

[接1]

7

89]	独筑	原料アミン	湿度	転化率	選択率 (%)		
			(°C)	(%)	Ť	p	T + P
実施例3	(2)	AEP	840	89. 7	\$8, 1	19, 2	\$7. 3
実施例4	(2)	AEF	360	98.8	65. T	14, 9	\$ 0, \$
実施例5	(.3.)	AEP	360	34, 6	\$8. 3	16. 3	\$4, 4
実施何6	(3)	AEP	380	98. 1	8 2. 8	20, 4	83. 2
実施例7	(1)	TETA	365	100.0	\$4, 6	18.1	72. 1
実施例 8	(1)	AEEA	360	180.0	71, 4	5. 4	76.8
実施例 9	(1)	HEP	370	96.8	12, 5	7. §	8 0. 4
比較例1	(4)	AEP	360	\$7. Q	52. 7	28.7	79. 4
比較夠2	(4)	AEP	380	58.3	\$ 4 , 1	18.4	12. 5

AEP: N-(2-アミノエチル) ピペラジン

TETA: トリエチレンテトラミン

AREA: N- (2-アミノエチル) エタノルアミン

HEF : N- (2-ヒドロキシエチル) ピペラジン

T ミトリエチレンジアミン 。

P : ビベラジン

*AEEAを繋料アミンとして用いた場合は、AEEA2molからTlmol 生成するとして、選択率を求めた。

フロントページの続き